

проявляет биологическую активность в следующих областях: снятие дискинезии, зуда, усиление нейротрофического фактора, как антимикробное средство и т.д.

Соединение 1 прошло исследование антимикробной активности в Краснодарском научно-исследовательском ветеринарном институте РАСХН и показало следующие результаты:

Название	Культура микроорганизма, на которой проводилось испытание						
	Escherichia coli O ₁₅	Pseudomonas aeruginosa	Kluyvera cryocrescens	Enterobacter agglomerans	Proteus mirabilis	Streptococcus Gr E	Staphylococcus aureus
Соединение 1*	11	9	9	-	8	8	8
Левомитетин	22	18	21	24	15	25	26
Фуразолондон	26	16	18	15	19	23	20
Сульфадимезин	18	19	20	18	17	16	22

*Образцы исследовались в концентрации 2%.

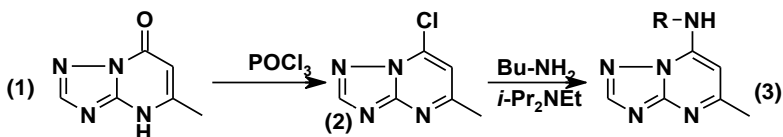
1. Шаталова Н.И. и др. Каликс[4]резорцины, функционализированные аминокислотными остатками // ЖОХ. – 2009. – Т.79(141). Вып.7. - С.1137-1141.

РЕАКЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ 6-R-5МЕТИЛ-7-ОН-1,2,4-ТРИАЗОЛО[1,5-A]ПИРИМИДИНОВ В РЕАКЦИИ НУКЛЕОФИЛЬНОГО ЗАМЕЩЕНИЯ

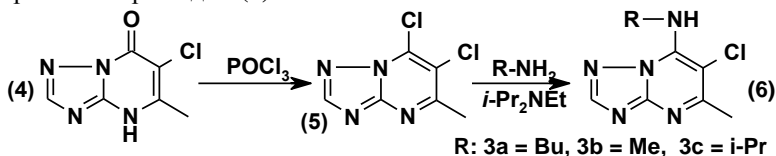
Саватеев К.В., Борисов С.С., Уломский Е.Н., Русинов В.Л.

Уральский федеральный университет
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

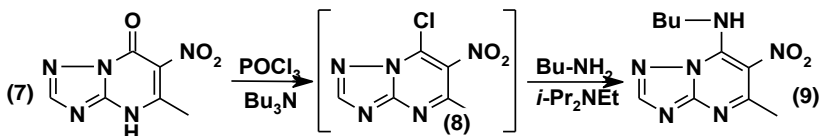
Хлордезоксигенирование триазолопиримидона (1) реализуется простым двухчасовым его кипячением в фосфорилхлориде. Продукт получается с выходом 67 %. Хлортриазолопиримидин (2) – стабильное соединение, устойчивое при хранении в обычных условиях, устойчивое к действию спиртов даже при кратковременном кипячении. Нагревание хлорпроизводного (2) с бутиламином в ДМФА приводит к образованию 7-бутиламино-1,2,4-триазоло[1,5-а]пиримидина (3) с удовлетворительным выходом.



5-Метил-6-хлор-1,2,4-триазоло[1,5-а]пиримидин-7-он (4) хлордезоксигенируют кипячением в фосфорилхлориде. Реакция протекает уже не столь гладко как для соединения (1) и даже 10-часовое проведение процесса не приводит в образованию продукта (5) со сколько-нибудь приемлемым выходом. Для получения 6,7-дихлортриазолопиримидина (5) 6-хлортриазолопиримидон (4) кипятят в фосфорилхлориде в присутствии 3 экв. N,N-диметиланилина. Дихлортриазолопиримидин (5) – несколько менее стабилен при хранении, чем хлортриазолопиримидин (2) и нуждается для этого в сухих условиях. В реакциях с первичными аминами соединение (5) ведет себя достаточно активно и легко превращается в 7-алкиламино-6-хлортриазолопиримидин (6).



Получить хлорнитротриазолопиримидин(9) удалось при использовании трибутиламина в качестве основания.



Хлорпроизводное, действительно, оказалось нестабильным и его необходимо сразу по получении использовать в реакции с бутиламино. В этом случае продукт (10) получен с хорошим выходом (80 %).

Таким образом были исследованы условия хлордезоксигенирования триазолопиримидонов, устойчивость соответствующих хлорпроизводных в зависимости от природы фрагмента при атоме C₍₆₎ разработаны методы синтеза 7-аминотриазолопиримидинов.